

**BACCALAURÉAT GÉNÉRAL****Épreuve pratique de l'enseignement de spécialité physique-chimie  
Évaluation des Compétences Expérimentales**

Cette situation d'évaluation fait partie de la banque nationale.

**ÉNONCÉ DESTINÉ AU CANDIDAT**

NOM :	Prénom :
Centre d'examen :	n° d'inscription :

Cette situation d'évaluation comporte **quatre** pages sur lesquelles le candidat doit consigner ses réponses. Le candidat doit restituer ce document avant de sortir de la salle d'examen.

Le candidat doit agir en autonomie et faire preuve d'initiative tout au long de l'épreuve.

En cas de difficulté, le candidat peut solliciter l'examineur afin de lui permettre de continuer la tâche.

L'examineur peut intervenir à tout moment, s'il le juge utile.

L'usage de calculatrice avec mode examen actif est autorisé. L'usage de calculatrice sans mémoire « type collègue » est autorisé.

**CONTEXTE DE LA SITUATION D'ÉVALUATION**

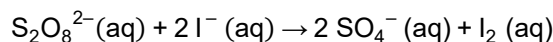
La cinétique chimique consiste à étudier l'évolution temporelle d'une réaction chimique. Elle permet, par exemple, de formuler des hypothèses sur le mécanisme réactionnel d'une réaction.

Pour tester ces hypothèses, les chimistes peuvent chercher à déterminer expérimentalement la loi de vitesse par rapport à un réactif avec son ordre de réaction.

***Le but de cette épreuve est de déterminer si la réaction entre les ions peroxydisulfate et les ions iodure vérifie une loi de vitesse d'ordre 1 par rapport à la concentration en ions peroxydisulfate.***

**INFORMATIONS MISES À DISPOSITION DU CANDIDAT****Réaction chimique entre les ions peroxydisulfate et les ions iodure**

La réaction entre les ions peroxydisulfate  $S_2O_8^{2-}$  et les ions iodure  $I^-$  est modélisée par l'équation suivante :



Toutes les espèces chimiques intervenant dans cette réaction sont incolores en solution aqueuse à l'exception du diiode qui confère une couleur jaune à la solution.

Après le mélange des deux réactifs une coloration jaune apparaît progressivement.

**Suivi cinétique de la réaction par spectrophotométrie**

Dans ce suivi, les ions iodures  $I^-$  sont toujours introduits en large excès par rapport aux ions peroxydisulfate  $S_2O_8^{2-}$ . La loi de Beer-Lambert permet de relier l'absorbance de la solution à la concentration en diiode. On peut alors en déduire la concentration en ions peroxydisulfate  $S_2O_8^{2-}$ .

Ainsi, si la réaction totale est d'ordre 1 par rapport à la concentration en ions peroxydisulfate  $S_2O_8^{2-}$ , l'absorbance de la solution vérifie la relation :

$$\ln\left(\frac{A_f}{A_f - A(t)}\right) = k \cdot t$$

où  $A_f$  est l'absorbance de la solution à l'état final,  $k$  une constante et  $A(t)$  l'absorbance à une date  $t$ .

**Modélisation de la courbe de la répartition des points expérimentaux**

Dans le cadre de cette situation on suppose que la modélisation est validée :

- si la répartition des points expérimentaux est en accord avec la courbe modélisée ;
- si le coefficient de corrélation est compris entre 0,99 et 1.

**TRAVAIL À EFFECTUER****1. Préparation de la solution de peroxydisulfate de potassium (20 minutes conseillées)**

Une solution aqueuse de peroxydisulfate de potassium de concentration en quantité de matière  $1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  est nécessaire à l'étude cinétique de cette transformation chimique. Or on dispose d'une solution mère à la concentration en quantité de matière de peroxydisulfate de potassium de  $2,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .

Parmi le matériel mis à disposition, sélectionner celui nécessaire à la réalisation de la dilution. Justifier.

.....

.....

.....

.....

.....



.....

.....

.....

.....

.....

APPEL n°1		
	<b>Appeler le professeur pour lui présenter le matériel sélectionné ou en cas de difficulté</b>	

Mettre en œuvre cette dilution.

## 2. Suivi cinétique (20 minutes conseillées)



Mettre en œuvre le protocole suivant :

- Paramétrer le logiciel de l'interface d'acquisition pour effectuer une saisie de mesures, toutes les  secondes, pour une durée totale de 10 minutes ;
- Faire le zéro du spectrophotomètre avec la solution aqueuse d'iodure de potassium à une longueur d'onde de  nm ;
- Prélever 5,0 mL de solution aqueuse de peroxodisulfate de potassium ( $2K^+(aq) + S_2O_8^{2-}(aq)$ ) de concentration en quantité de matière  $1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et introduire ce prélèvement dans un bécher de 50 mL.

Les étapes suivantes devront être mises en œuvre rapidement :

- Prélever 15 mL de solution aqueuse d'iodure de potassium ( $K^+(aq) + I^-(aq)$ ) de concentration en quantité de matière  $0,50 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et verser ce prélèvement dans le bécher précédent pour constituer le mélange réactionnel ;
- Démarrer l'acquisition ;
- Agiter rapidement le mélange. En prélever un échantillon et le verser dans une cuve pour spectrophotomètre ;
- Placer la cuve dans le spectrophotomètre.

Pendant l'acquisition, **commencer à traiter la partie 3.**

APPEL n°2		
	<b>Appeler le professeur pour lui présenter les résultats de l'acquisition ou en cas de difficulté</b>	

## 3. Modélisation et détermination de l'ordre de la réaction (20 minutes conseillées)

Lorsque l'acquisition sera terminée, les valeurs de l'absorbance  $A$  et du temps  $t$  seront traitées à l'aide d'un tableur-grapheur. Une nouvelle grandeur  $z = \ln\left(\frac{A_f}{A_f - A(t)}\right)$  sera également créée.

3.1. À partir de l'information relative au *suivi cinétique de la réaction par spectrophotométrie*, indiquer la courbe à tracer pour vérifier si la réaction totale étudiée est d'ordre 1 par rapport à la concentration en ions peroxodisulfate  $S_2O_8^{2-}$ . Préciser les grandeurs à porter sur les deux axes. Expliquer la démarche suivie.

.....

.....

.....

